**Итоговая контрольная работа по теме «Металлы.**

**Вариант 1.**

А1.Выбери строку содержащую только типичные металлы:

1. Na, Si, P 3) Al, Mn, O2
2. Mg, Ba, K 4) Ca, Li, S

А2. Тип химической связи в металлах:

1. ионная 3) металлическая
2. ковалентная 4) водородная

А3. Число энергетических слоев и число электронов во внешнем энергетическом слое атома магния равны соответственно:

1) 3, 3 2) 3, 2 3) 3, 6 4) 3,1

А4. У какого элемента наиболее выражены металлические свойства?

1) Mg 2) AI 3) Ba 4) Ca

A5. Число электронов в ионе Cu2+:

1) 27 2) 29 3) 31 4) 64

А6. Наибольшей восстановительной активностью обладает:

1) Ca 2) K 3) Rb 4)Cs

А7. С водой даже без нагревания реагирует:

1) серебро 2) цинк 3) железо 4) натрий

А8. При взаимодействии каких веществ водород не выделяется?

1) Cu и H2SO4 3) Mg и H2SO4

2) Zn и HCl 4) Ca и H2SO4

А9. Химическая реакция в растворе возможна между:

1) Al и KCl3) Cu и Al2(SO4)3

2) Ni и Hg(NO3)2 4) Sn и Ca(NO3)2

В1.В ряду химических элементов Na K Rb

а) уменьшается число электронных слоев

б) усиливаются металлические свойства

в) увеличивается число электронов на внешнем электронном слое

г) уменьшается заряд ядра атома

**Вариант 2.**

А1.Выбери строку содержащую только типичные металлы:

1) Na, Si, P 3) Ca, Zn, K

2) Mg, C, K 4) Ca, Li, S

А2. Кристаллическая решетка металлов:

1) ионная 3) металлическая

2) атомная 4) молекулярная

А3. Число энергетических слоев и число электронов во внешнем энергетическом слое атома калия равны соответственно:

1) 4, 3 2) 4, 2 3) 4, 6 4) 4,1

А4. У какого элемента наиболее выражены металлические свойства?

1) Be 2) AI 3) Cu 4) Ba

A5. Число электронов в ионе Fe2+:

1) 27 2) 29 3) 24 4) 64

А6. Наибольшей восстановительной активностью обладает:

1) Na 2) Ca 3) Sr 4)Ba

А7. С водой даже при нагревании не реагирует:

1) серебро 2) цинк 3) железо 4) натрий

А8. При взаимодействии каких веществ водород не выделяется?

1) Ca и H2SO4 3) Mg и H2SO4

2) Zn и HCl 4) Ca и HNO3

А9. Химическая реакция в растворе возможна между:

1) Ca и Kl 3) Cu и Fe2(SO4)3

2) Ag и Hg(NO3)2 4) Cu и Al (NO3)3

В1.В ряду химических элементов Na Mg AI

а) уменьшается число электронных слоев

б) усиливаются металлические свойства

в) увеличивается число электронов на внешнем электронном слое

г) уменьшается заряд ядра атома